

**PATENT ABSTRACTS OF JAPAN****(11)Publication number : 2002-158239****(43)Date of publication of application : 31.05.2002**

---

**(51)Int.Cl.**  
H01L 21/52  
C08G 73/10  
C09J 7/00  
C09J171/10  
C09J179/08

---

**(21)Application number : 2000-353571****(71)Applicant : HITACHI CHEM CO LTD****(22)Date of filing : 20.11.2000****(72)Inventor : MASUKO TAKASHI  
AICHI KATSUhide**

---

**(54) DIE BONDING MATERIAL AND SEMICONDUCTOR DEVICE****(57)Abstract:**

**PROBLEM TO BE SOLVED:** To obtain a die bonding material having good adhesion when heated as an adhesive material of a support member of an electronic component such as a semiconductor element or the like, a lead frame, an insulating support board or the like, and excellent reliability durable against a high-temperature soldering heat history at mounting time and excellent low stress properties and low temperature adhesion properties.

**SOLUTION:** The film-like die bonding material for adhering the semiconductor element to the support member comprises an elastic modulus at 250° C or higher at a stage before adhering of less than 0.1 MPa, and elastic modulus at 250° C after thermally curing of 0.5 to 20 MPa.

(51)Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	F I	テームト <sup>*</sup> (参考)
H 0 1 L 21/52		H 0 1 L 21/52	E 4 J 0 0 4
C 0 8 G 73/10		C 0 8 G 73/10	4 J 0 4 0
C 0 9 J 7/00		C 0 9 J 7/00	4 J 0 4 3
171/10		171/10	5 F 0 4 7
179/08		179/08	Z
		審査請求 未請求 請求項の数8	O L (全 14 頁)

(21)出願番号	特願2000-353571(P2000-353571)	(71)出願人	000004455 日立化成工業株式会社 東京都新宿区西新宿2丁目1番1号
(22)出願日	平成12年11月20日(2000.11.20)	(72)発明者	増子 崇 茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式 会社総合研究所内
		(72)発明者	愛知 且英 茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式 会社総合研究所内
		(74)代理人	100083806 弁理士 三好 秀和 (外8名)
		最終頁に続く	

(54)【発明の名称】 ダイボンディング材及び半導体装置

(57)【要約】

【課題】 半導体素子等の電子部品とリードフレームや絶縁性支持基板等の支持部材の接着材料として、良好な熱時接着力及び実装時の高温半田付け熱履歴に耐える優れた信頼性を有し、かつ、低応力性、低温接着性にも優れたダイボンディング材を得る。

【解決手段】 半導体素子を支持部材に接着するフィルム状のダイボンディング材であって、前記ダイボンディング材は、接着前の段階において、250℃以上の温度における弾性率が0.1MPa未満であり、加熱硬化後の250℃における弾性率が0.5～20Mpaとなるダイボンディング材。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 半導体素子を支持部材に接着するフィルム状のダイボンディング材であって、前記ダイボンディング材は、接着前の段階において、250℃以上の温度における弾性率が0.1MPa未満であり、加熱硬化後の250℃における弾性率が0.5～20MPaとなることを特徴とするダイボンディング材。

【請求項2】 Tgが200℃以下の熱可塑性樹脂と熱硬化性樹脂とを含有してなる請求項1記載のダイボンディング材。

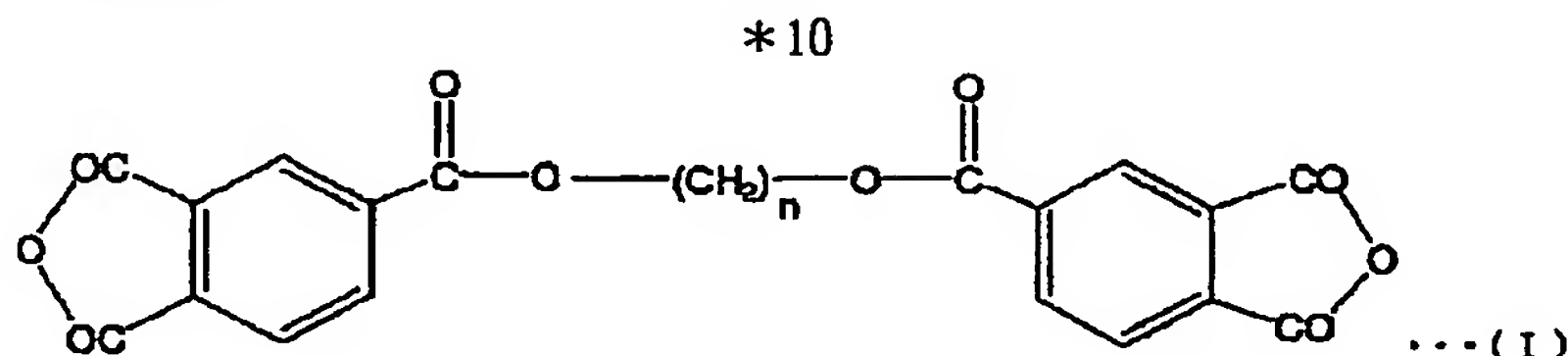
\*【請求項3】 さらに、シランカップリング剤を含有してなる請求項2記載のダイボンディング材。

【請求項4】 さらに、フィラーを含有してなる請求項2または3記載のダイボンディング材。

【請求項5】 熱可塑性樹脂がポリイミド樹脂またはフェノキシ樹脂である請求項2記載のダイボンディング材。

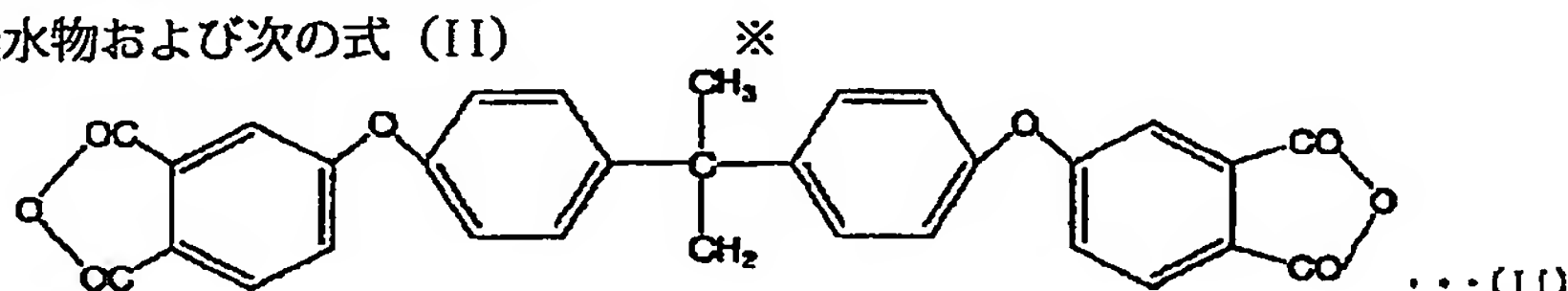
【請求項6】 ポリイミド樹脂が、次の式(I)

【化1】



(ただし、n=2～20の整数を示す。)で表されるのテトラカルボン酸二無水物および次の式(II)

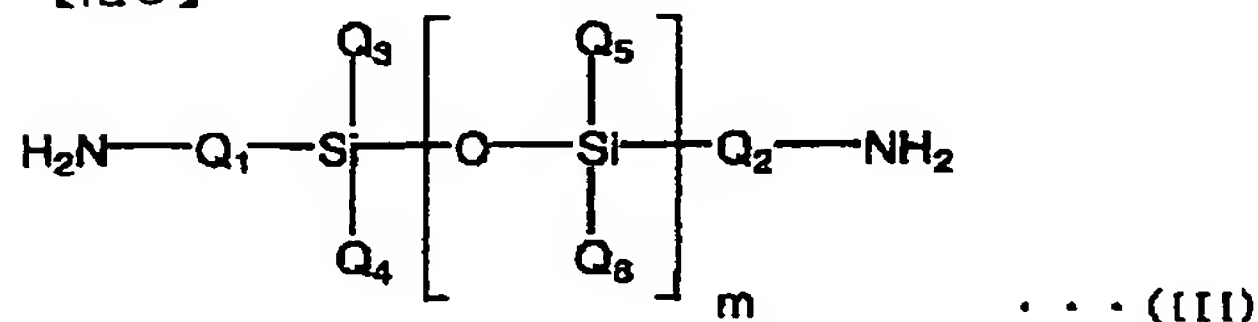
※【化2】



で表されるテトラカルボン酸二無水物のうち少なくとも一方の含量が全テトラカルボン酸二無水物の30モル%以上であるテトラカルボン酸二無水物と、ジアミンとを反応させて得られるポリイミド樹脂である請求項5記載のダイボンディング材。

【請求項7】 ポリイミド樹脂が、テトラカルボン酸二無水物と、次の式(III)

【化3】



(式中、Q<sub>1</sub>及びQ<sub>2</sub>はそれぞれ独立に炭素数が1～5のアルキレン基、又はフェニレン基を示し、Q<sub>3</sub>、Q<sub>4</sub>、Q<sub>5</sub>及びQ<sub>8</sub>はそれぞれ独立に炭素数が1～5のアルキル基、フェニル基又はフェノキシ基を示し、mは1～50の整数を示す。)で表されるシロキサン系ジアミンが全ジアミンの3モル%以上を含むジアミンとを反応させて得られるポリイミド樹脂である請求項5または6記載のダイボンディング材。

【請求項8】 少なくとも半導体素子と支持部材とを含む半導体装置であって、半導体素子と支持部材とが、請求項1～7のいずれか記載のダイボンディング材により接着されていることを特徴とする半導体装置。

## 【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、半導体素子等の電

子部品とリードフレームや絶縁性支持基板等の支持部材との接着材料、すなわちダイボンディング材及びフィルム状のダイボンディング材を使用した半導体装置に関する。

【0002】

【従来の技術】 半導体素子等の電子部品とリードフレームや絶縁性支持基板等の支持部材との接着材料としては、従来、Au-Si共晶合金、半田、銀ペースト、接着フィルム等が知られている。これらの中で、Au-Si共晶合金は高価かつ弾性率が高いという問題があり、半田は融点以上の温度に耐えられず、かつ弾性率が高いという問題があるため、近年は、安価で弾性率が低い銀ペーストや接着フィルムが主に使用されている。銀ペーストは耐熱信頼性の点から熱硬化性樹脂を主成分としたものが主流であり、接着フィルムはフィルム形成性の点から熱可塑性樹脂を主成分としたものが主流である。

【0003】

【発明が解決しようとする課題】 電子機器の小型・薄型化による高密度実装の要求が急激に増加してきており、半導体装置(半導体パッケージ)は、従来のピン挿入型に代わり、高密度実装に適した表面実装型が主流になってきた。この表面実装型パッケージは、リードあるいは bumps をプリント基板等に直接はんだ付けするために、赤外線リフローやベーパーフェーズリフロー、はんだディップ等により、パッケージ全体を加熱して実装される。この際、パッケージ全体が240℃前後の高温にさらされるため、パッケージ内部に吸湿水分が存在すると、水分の爆発的な気化により、パッケージクラック(以下リフロークラックという)が発生する。このリフ

ロークラックは、半導体パッケージの信頼性を著しく低下させるため、深刻な問題・技術課題となっている。

【0004】ダイボンディング材に起因するリフロークラックの発生メカニズムは、次の通りである。半導体パッケージは保管されている間に（１）ダイボンディング材が吸湿し、（２）この吸湿水分がリフローはんだ付けの実装時に、加熱によって水蒸気化し、（３）この蒸気圧によってダイボンディング層の破壊やはく離が起こり、（４）リフロークラックが発生する。封止部材の耐リフロークラック性が向上してきている中で、ダイボン

ディング材に起因するリフロークラックは、特に薄型パッケージにおいて、重大な問題となっている。

【0005】さらに、近年になって地球規模での環境保全対策に伴い、欧州などを中心に、鉛に関する法的規制がますます強化されてきており、それに伴って、実装半田の鉛フリー化が推進され、高信頼性が求められる分野では、現行のSn-Pb系からより融点の高いSn-Ag系半田に切り替わるといわれている。実装半田が上記のSn-Ag系に切り替わると、融点が高くなるため、リフロー炉の最高温度は現行よりも20℃～30℃高くなる。従って、

ダイボンド用の接着材料には、リフロー温度の上昇に耐え、これまで以上に信頼性を向上させた材料が求められるようになる。

【0006】従来最も一般的に使用されている銀ペーストでは、チップの大型化により、銀ペーストを塗布部全面に均一に塗布することが困難になってきていること、ペースト状であるため接着層にボイドが発生し易いこと等によりリフロークラックが発生し易い。

【0007】上記の問題を解決するため、銀ペーストをフィルム化した接着フィルムが提案されている。フィルム状にすることにより、均一な接着面積が確保でき、またボイドを大きく減らすこともできるため、ペースト状よりも良好な耐リフロークラック性を確保することができる。

【0008】一方、近年使われ始めている銅リードフレーム（熱により酸化を受けやすい）や絶縁性支持基板（熱伝導性が低い）は、共に熱膨張係数が大きいため、加熱接合時に反り易く、このような支持基板への接合に接着フィルムを適用する場合、低応力で、かつ低温で接着できる材料が強く望まれる。

【0009】接着フィルムは、熱可塑性樹脂を主成分としたものが主流であり、融点が高い熱可塑性樹脂を選ん

で用いると、接着温度を低くすることができ、リードフレームの酸化等、チップに与えるダメージを少なくすることができる。しかし、融点の低い熱可塑性樹脂を用いた樹脂フィルムは、熱時の接着力が低いので、ダイボンド後の熱処理（ワイヤボンド工程、実装工程等）に耐え

ルム状のダイボンディング材であって、実装時の高温半田付け熱履歴にも耐え、かつ、銅リードフレームまたは絶縁性支持基板にも好適に使用できる低応力・低温接着性を兼ね備えるダイボンディング材を提供することである。

【0011】本発明者らは、低応力かつ低温接着性を有し、さらに実装時の高温半田付け熱履歴における高い信頼性を有するダイボンディング材を得るためには、熱時の物性制御が重要である。フィルム状のダイボンディング材の物性、特性と低応力性、低温接着性及び実装時の高温半田付け熱履歴における耐リフロークラック性との関係を鋭意検討した結果、本発明を完成するに至った。

【0012】

【課題を解決するための手段】すなわち、本発明は、半導体素子を支持部材に接着するフィルム状のダイボンディング材であって、前記ダイボンディング材は、接着前の段階において、250℃以上の温度における弾性率が0.1MPa未満であり、加熱硬化後の250℃における弾性率が0.5～20MPaとなるダイボンディング材を提供する。

【0013】さらに本発明は、少なくとも半導体素子と支持部材とを含む半導体装置であって、半導体素子と支持部材とが、請求項1～7のいずれか記載のダイボンディング材により接着されている半導体装置を提供する。

【0014】

【発明の実施の形態】本発明のダイボンディング材においては、表面実装型の半導体装置のリフロー温度は240～270℃程度であり、また、ダイボンディング時の接着温度は250℃以下が望ましいことから、接着前の250℃以上における弾性率が0.1MPa未満であり、加熱硬化後の250℃における弾性率が0.5～20MPaとなる必要があり、低温接着性、低応力及び耐リフロー性を、同時にかつ高いレベルで発揮できる点で0.5～10Mpaが好ましい。接着前の250℃以上における弾性率が0.1Mpa以上であると、接着温度が250℃より高くなる、または接着荷重が大きくなる、という問題がある。また、加熱硬化後の250℃における弾性率が0.5MPa未満であると熱時の接着強度が弱く、20Mpaを超えると応力が高くなり熱時の接着強度が弱くなる。

【0015】上記ダイボンディング材は、Tgが200℃以下の熱可塑性樹脂と、熱硬化性樹脂とを含有するのが好ましく、さらに好ましくはシランカップリング剤を含有してなる。

【0016】本発明のフィルム状ダイボンディング材に含まれる熱可塑性樹脂は、Tgが200℃以下であれば限定されるものではなく、例えば、ポリイミド樹脂、ポリアミド樹脂、ポリエーテルイミド樹脂、ポリエステル樹脂、ポリエステルイミド樹脂、フェノキシ樹脂、ポリスルホン樹脂、ポリエーテルスルホン樹脂、ポリフェニレ



ンサルファイド樹脂、ポリエーテルケトン樹脂等が挙げられ、フェノキシ樹脂又はポリイミド樹脂が好ましい。熱可塑性樹脂のTgが200℃を超えると、ダイボンディング材が接着に要する温度が高くなる。

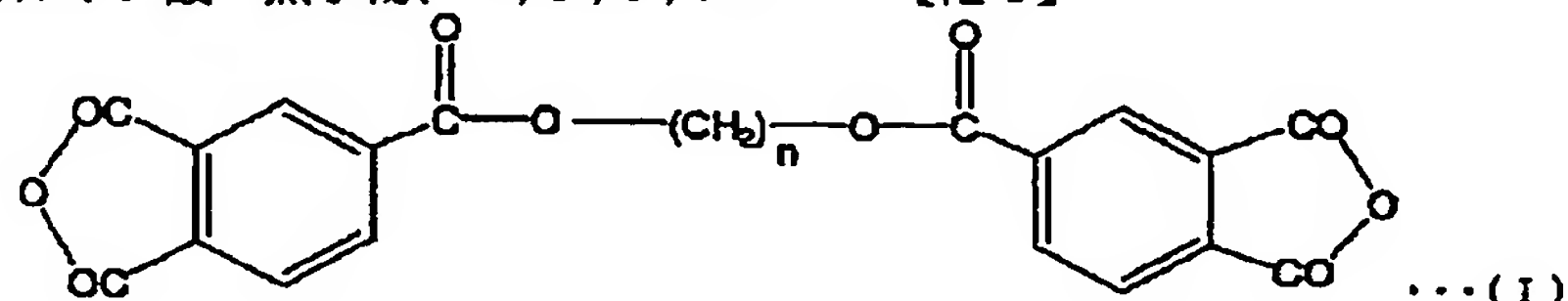
【0017】使用できるフェノキシ樹脂とは、高速液体クロマトグラフィー（HLC）から求められた平均分子量が5,000以上の高分子量エポキシ樹脂に相当し、エポキシ樹脂と同様に、ビスフェノールA型、F型、AD型、AF共重合型、S型等の種類がある。分子量が大きいほどフィルム形成性が容易に得られる。平均分子量としては、5,000～150,000のものがあ

り、10,000～80,000程度のもものが溶融粘度や他の樹脂との相溶性等の点からより好ましい。

【0018】使用できるポリイミド樹脂は、通常、テトラカルボン酸二無水物とジアミンとを反応させて製造できる。使用できるテトラカルボン酸二無水物としては、以下のものが例示される。ピロメリット酸二無水物、3,3',4,4'-ジフェニルテトラカルボン酸二無水物、2,2',3,3'-ジフェニルテトラカルボン酸二無水物、2,2'-ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)プロパン二無水物、2,2'-ビス(2,3-ジカルボキシフェニル)プロパン二無水物、1,1'-ビス(2,3-ジカルボキシフェニル)エタン二無水物、1,1'-ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)エタン二無水物、ビス(2,3-ジカルボキシフェニル)メタン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)メタン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)スルホン二無水物、

【0019】3,4,9,10-ペリレンテトラカルボン酸二無水物ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)エーテル二無水物、ベンゼン-1,2,3,4-テトラカルボン酸二無水物3,4,3',4'-ベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、2,3,2',3'-ベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、2,3,3',4'-ベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、1,2,5,6-ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、2,3,6,7-ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、1,2,4,5-ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、1,4,5,8-ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、

【0020】2,6-ジクロルナフタレン-1,4,5,8-テトラカルボン酸二無水物、2,7-ジクロルナフタレン-1,4,5,8-テトラカルボン酸二無水物、2,3,6,7\*



(ただし、 $n = 2 \sim 20$ の整数を示す。)で表されるテトラカルボン酸二無水物、次の式(II)

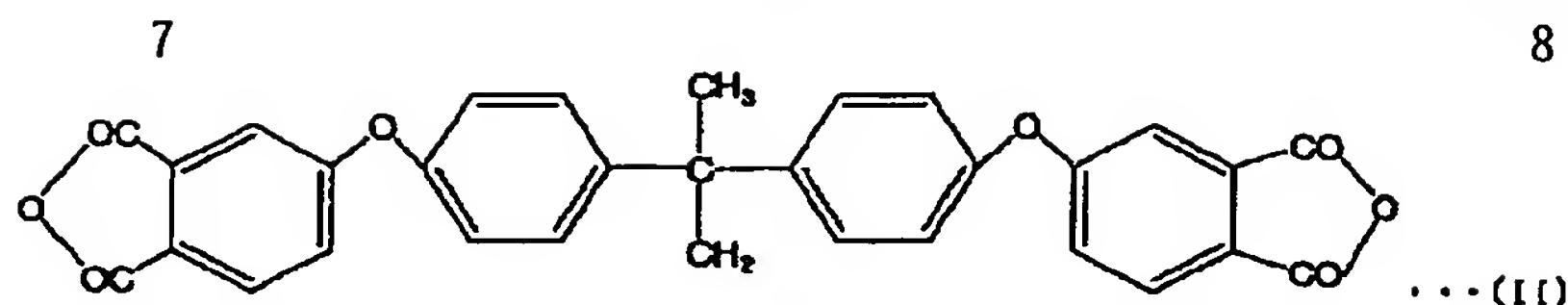
\*-テトラクロルナフタレン-1,4,5,8-テトラカルボン酸二無水物、フナンスレン-1,8,9,10-テトラカルボン酸二無水物、ピラジン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、チオフェニン-2,3,4,5-テトラカルボン酸二無水物、2,3,3',4'-ビフェニルテトラカルボン酸二無水物、3,4,3',4'-ビフェニルテトラカルボン酸二無水物、2,3,2',3'-ビフェニルテトラカルボン酸二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)ジメチルシラン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)メチルフェニルシラン二無水物、ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)ジフェニルシラン二無水物、1,4-ビス(3,4-ジカルボキシフェニルジメチルシリル)ベンゼン二無水物、1,3-ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)-1,1,3,3-テトラメチルジシクロヘキサン二無水物、p-フェニレンビス(トリメリテート無水物)、

【0021】エチレンテトラカルボン酸二無水物、1,2,3,4-ブタンテトラカルボン酸二無水物、デカヒドロナフタレン-1,4,5,8-テトラカルボン酸二無水物、4,8-ジメチル-1,2,3,5,6,7-ヘキサヒドロナフタレン-1,2,5,6-テトラカルボン酸二無水物、シクロペンタン-1,2,3,4-テトラカルボン酸二無水物、ピロリジン-2,3,4,5-テトラカルボン酸二無水物、1,2,3,4-シクロブタンテトラカルボン酸二無水物、ビス(エキソ-ビスシクロ[2,2,1]ヘプタン-2,3-ジカルボン酸二無水物)スルホン、ビスシクロ-(2,2,2)-オクト(7)-エン2,3,5-テトラカルボン酸二無水物、2,2'-ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)ヘキサフルオロプロパン二無水物、2,2'-ビス[4-(3,4-ジカルボキシフェノキシ)フェニル]ヘキサフルオロプロパン二無水物、4,4'-ビス(3,4-ジカルボキシフェノキシ)ジフェニルスルフィド二無水物、1,4-ビス(2-ヒドロキシヘキサフルオロイソプロピル)ベンゼンビス(トリメリット酸二無水物)、1,3-ビス(2-ヒドロシヘキサフルオロイソプロピル)ベンゼンビス(トリメリット酸二無水物)、5-(2,5-ジオキソテトラヒドロフリル)-3-シクロヘキセン-1,2-ジカルボン酸二無水物、テトラヒドロフラン-2,3,4,5-テトラカルボン酸二無水物等のほか、

【0022】次の式(I)

【化4】

【化5】



で表されるテトラカルボン酸二無水物があり、これら2種以上を併用してもよい。特に好ましいテトラカルボン酸二無水物は、前記の式(I)の酸二無水物および前記の式(II)の酸二無水物である。式(I)および式(I)

【0023】前記式(I)のテトラカルボン酸二無水物としては、nが2~5のとき、1,2-(エチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,3-(トリメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,4-(テトラメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,5-(ペンタメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、nが6~20のとき、1,6-(ヘキサメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,7-(ヘプタメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,8-(オクタメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,9-(ノナメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,10-(デカメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,12-(ドデカメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,16-(ヘキサデカメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)、1,18-(オクタデカメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)等があり、これら2種以上を併用してもよい。

【0024】上記式(I)のテトラカルボン酸二無水物は、無水トリメリット酸モノクロライド及び対応するジオールから合成することができる。また、全テトラカルボン酸二無水物に対して上記テトラカルボン酸二無水物の含まれる量を好ましくは30モル%以上とするのは、

【0025】また、前記式(II)のテトラカルボン酸二無水物は、全テトラカルボン酸二無水物に対して好ましくは30モル%以上とするのは、接着フィルムの耐湿信頼性を保つためである。

【0026】前記ポリイミド樹脂の他の原料の一つであるジアミンとしては、1,2-ジアミノエタン、1,3-ジアミノプロパン、1,4-ジアミノブタン、1,5-ジアミノペンタン、1,6-ジアミノヘキサン、1,7-ジアミノヘプタン、1,8-ジアミノオクタン、1,9-ジアミノノナン、1,10-ジアミノデカン、1,11-ジアミノウンデカン、1,12-ジアミノドデカン等の脂肪族ジアミン、

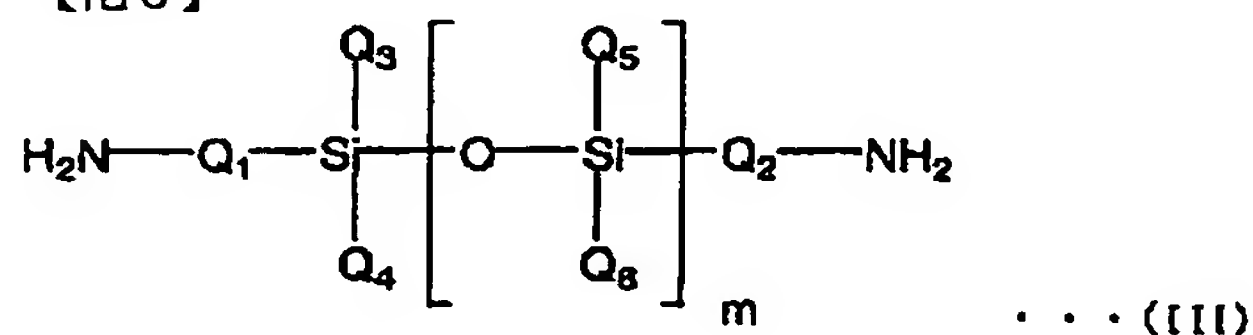
【0027】o-フェニレンジアミン、m-フェニレンジアミン、p-フェニレンジアミン、3,3'-ジアミノジフェニルエーテル、3,4'-ジアミノジフェニルエーテル、4,4'-ジアミノジフェニルエーテル、3,3'-ジアミ

ノジフェニルメタン、3,4'-ジアミノジフェニルメタン、4,4'-ジアミノジフェニルメタン、3,3'-ジアミノジフェニルジフルオロメタン、3,4'-ジアミノジフェニルジフルオロメタン、4,4'-ジアミノジフェニルジフルオロメタン、3,3'-ジアミノジフェニルスルホン、3,4'-ジアミノジフェニルスルホン、4,4'-ジアミノジフェニルスルホン、3,3'-ジアミノジフェニルスルフィド、3,4'-ジアミノジフェニルスルフィド、4,4'-ジアミノジフェニルスルフィド、

【0028】3,3'-ジアミノジフェニルケトン、3,4'-ジアミノジフェニルケトン、4,4'-ジアミノジフェニルケトン、2,2-ビス(3-アミノフェニル)プロパン、2,2'-bis(3,4'-ジアミノジフェニル)プロパン、2,2-ビス(4-アミノフェニル)プロパン、2,2-ビス(3-アミノフェニル)ヘキサフルオロプロパン、2,2-bis(3,4'-ジアミノジフェニル)ヘキサフルオロプロパン、2,2-ビス(4-アミノフェニル)ヘキサフルオロプロパン、1,3-ビス(3-アミノフェノキシ)ベンゼン、1,4-ビス(3-アミノフェノキシ)ベンゼン、1,4-ビス(4-アミノフェノキシ)ベンゼン、3,3'-bis(1-フェニレンビス(1-メチルエチリデン))ビスアニリン、3,4'-bis(1,4-フェニレンビス(1-メチルエチリデン))ビスアニリン、4,4'-bis(1,4-フェニレンビス(1-メチルエチリデン))ビスアニリン、2,2-bis(4-(3-アミノフェノキシ)フェニル)プロパン、2,2-bis(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)プロパン、2,2-bis(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)ヘキサフルオロプロパン、bis(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)ヘキサフルオロプロパン、bis(4-(3-アミノフェノキシ)フェニル)スルフィド、bis(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)スルフィド、bis(4-(3-アミノフェノキシ)フェニル)スルホン、bis(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)スルホン等の芳香族ジアミンのほか、

【0029】次式(III)

【化6】



(式中、Q<sub>1</sub>及びQ<sub>2</sub>はそれぞれ独立に炭素数が1~5のアルキレン基、又はフェニレン基を示し、Q<sub>3</sub>、Q<sub>4</sub>、Q<sub>5</sub>及びQ<sub>6</sub>はそれぞれ独立に炭素数が1~5のアルキル基、フェ

ニル基又はフェノキシ基を示し、mは1～50の整数を示す。)で表されるシロキサン系ジアミン等があり、これら2種以上を併用してもよい。

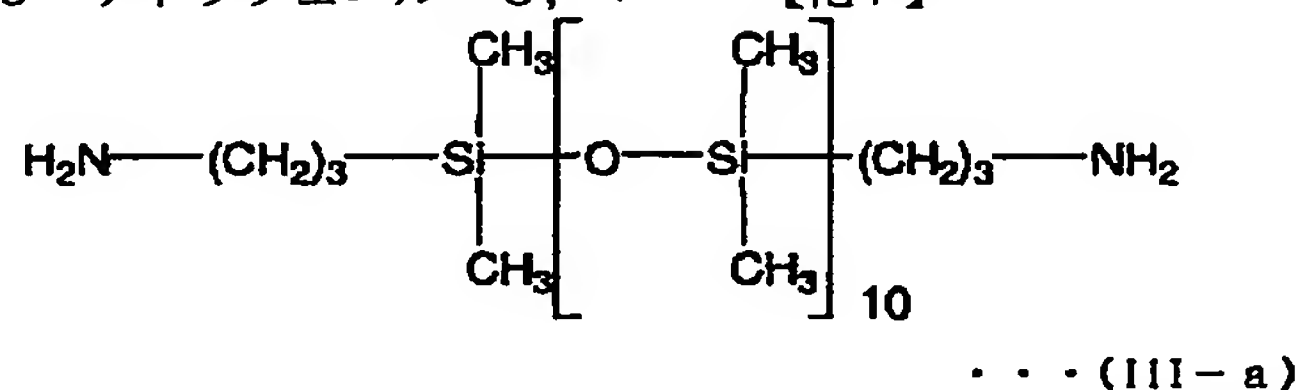
【0030】前記式(III)のシロキサン系ジアミンとしては、mが1のとき、1, 1, 3, 3-テトラメチル-1, 3-ビス(4-アミノフェニル)ジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラフェノキシ-1, 3-ビス(4-アミノエチル)ジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラフェニル-1, 3-ビス(3-アミノプロピル)ジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラメチル-1, 3-ビス(2-アミノエチル)ジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラメチル-1, 3-ビス(3-アミノプロピル)ジシロキサン、1, 1, 3, 3-テトラメチル-1, 3-ビス(3-アミノブチル)ジシロキサン、1, 3-ジメチル-1, 3-ジメトキシ-1, 3-ビス(4-アミノブチル)ジシロキサン等があり、

【0031】mが2のとき、1, 1, 3, 3, 5, 5-ヘキサメチル-1, 5-ビス(4-アミノフェニル)トリシロキサン、1, 1, 5, 5-テトラフェニル-3, \*

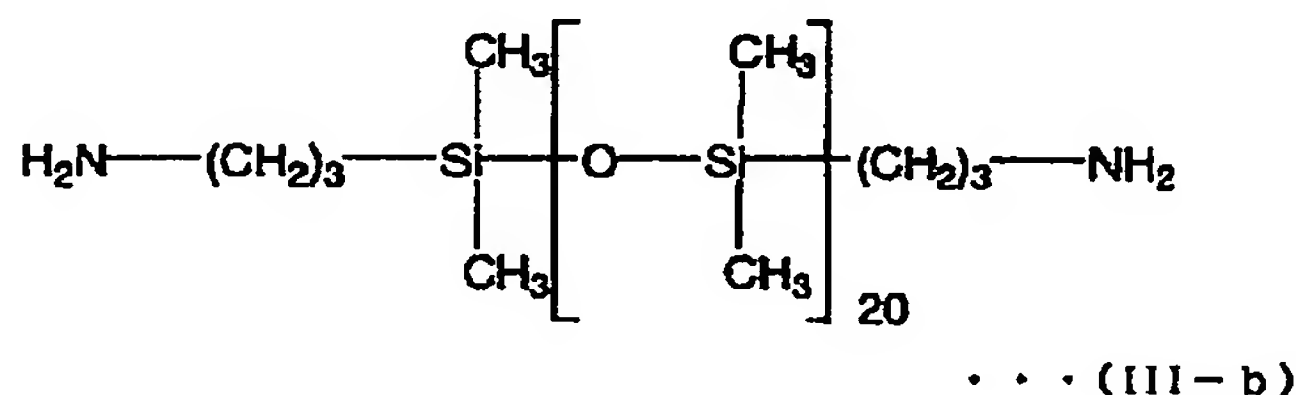
\* 3-ジメチル-1, 5-ビス(3-アミノプロピル)トリシロキサン、1, 1, 5, 5-テトラフェニル-3, 3-ジメトキシ-1, 5-ビス(4-アミノブチル)トリシロキサン、1, 1, 5, 5-テトラフェニル-3, 3-ジメトキシ-1, 5-ビス(5-アミノペンチル)トリシロキサン、1, 1, 5, 5-テトラメチル-3, 3-ジメトキシ-1, 5-ビス(2-アミノエチル)トリシロキサン、1, 1, 5, 5-テトラメチル-3, 3-ジメトキシ-1, 5-ビス(4-アミノブチル)トリシロキサン、1, 1, 5, 5-テトラメチル-3, 3-ジメトキシ-1, 5-ビス(5-アミノペンチル)トリシロキサン、1, 1, 3, 3, 5, 5-ヘキサメチル-1, 5-ビス(3-アミノプロピル)トリシロキサン、1, 1, 3, 3, 5, 5-ヘキサエチル-1, 5-ビス(3-アミノプロピル)トリシロキサン、1, 1, 3, 3, 5, 5-ヘキサプロピル-1, 5-ビス(3-アミノプロピル)トリシロキサン等があり、

【0032】さらに、mが3～50のとき、次式(III-a)、次式(III-b)、次式(III-c)等が挙げられる。

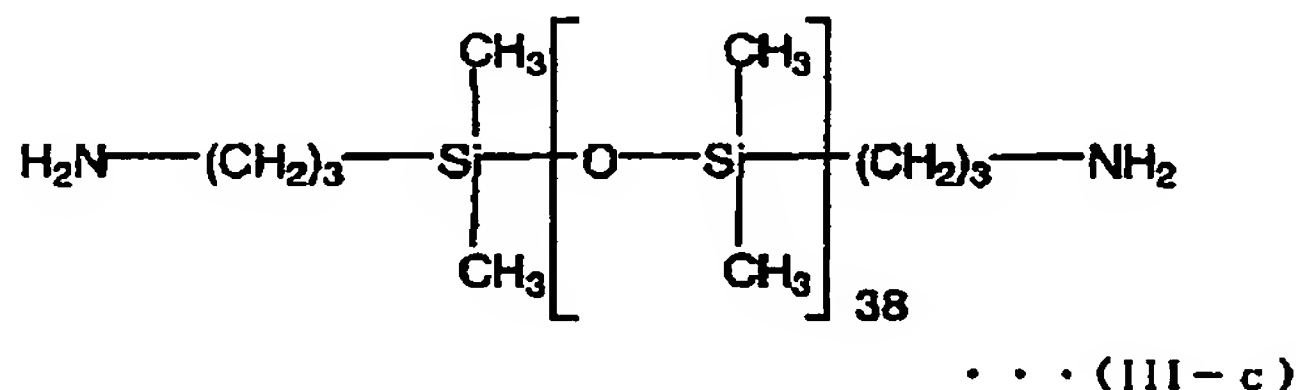
【化7】



【化8】



【化9】



これらシロキサン系ジアミンは2種以上を併用してもよい。好ましいシロキサン系ジアミンは、式(III)のシロキサン系ジアミンである。ジアミンは、式(III)のシロキサン系ジアミンが、全ジアミンに対して3モル%以上含まれるのがさらに好ましい。より好ましい式(II I)のシロキサン系ジアミンの含量は、5モル%以上、更に好ましくは10モル%以上である。3モル%未満では、低応力性、低温接着性、低吸湿性の特性を発揮できない。

【0033】テトラカルボン酸二無水物とジアミンの縮合反応は、有機溶媒中で行う。この場合、テトラカルボン酸二無水物とジアミンは等モル又はほぼ等モルで用いるのが好ましく、各成分の添加順序は任意である。用いる有機溶媒としては、ジメチルアセトアミド、ジメチルホルムアミド、N-メチル-2-ピロリドン、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホリルアミド、m-クレゾール、o-クロルフェノール等がある。

【0034】縮合反応温度は好ましくは80℃以下、よ



り好ましくは0～50℃である。反応が進行するにつれ反応液の粘度が徐々に上昇する。この場合、ポリイミドの前駆体であるポリアミド酸が生成する。

【0035】ポリイミドは、上記反応物（ポリアミド酸）を脱水閉環させて得ることができる。脱水閉環は120℃～250℃で熱処理する方法や化学的方法を用いて行うことができる。120℃～250℃で熱処理する方法の場合、脱水反応で生じる水を系外に除去しながら行うことが好ましい。この際、ベンゼン、トルエン、キシレン等を用いて水を共沸除去してもよい。なお、本発明においてポリイミド樹脂とは、ポリイミド及びその前駆体を総称する。ポリイミドの前駆体には、ポリアミド酸のほか、ポリアミド酸が部分的にイミド化したものがある。

【0036】化学的方法で脱水閉環させる場合は、閉環剤として無水酢酸、無水プロピオン酸、無水安息香酸の酸無水物、ジシクロヘキシルカルボジイミド等のカルボジイミド化合物等を用いる。このとき必要に応じてピリジン、イソキノリン、トリメチルアミン、アミノピリジン、イミダゾール等の閉環触媒を用いてもよい。閉環剤又は閉環触媒は、テトラカルボン酸二無水物1モルに対し、それぞれ1～8モルの範囲で使用するのが好ましい。

【0037】本発明のフィルム状ダイボンディング材に含まれる熱硬化性樹脂は、熱により橋かけ反応を起こす反応性化合物である。このような化合物としては、エポキシ樹脂、シアネート樹脂、ビスマレイミド樹脂、フェノール樹脂、ユリア樹脂、メラミン樹脂、アルキド樹脂、アクリル樹脂、不飽和ポリエステル樹脂、ジアリルフタレート樹脂、シリコーン樹脂、レゾルシノールホルムアルデヒド樹脂、キシレン樹脂、フラン樹脂、ポリウレタン樹脂、ケトン樹脂、トリアリルシアヌレート樹脂、ポリイソシアネート樹脂、トリス（2-ヒドロキシエチル）イソシアヌレートを含む樹脂、トリアリルトリメリタートを含む樹脂、シクロペンタジエンからの熱硬化性樹脂、芳香族ジシアナミドの3量化による熱硬化性樹脂等がある。なお、これら熱硬化性樹脂は2種以上を用いてもよい。

【0038】硬化のために、硬化剤及び硬化促進剤（触媒）を適宜、使用することができる。例えば、エポキシ樹脂を使用する場合には、硬化剤としてはフェノール系化合物、脂肪族アミン、脂環族アミン、芳香族ポリアミン、ポリアミド、脂肪族酸無水物、脂環族酸無水物、芳香族酸無水物、ジシアンジアミド、有機酸ジヒドラジド、三フッ化ホウ素アミン錯体、イミダゾール類、第3級アミン等が挙げられる。硬化促進剤（触媒）としては、熱硬化性樹脂を硬化させるものであれば特に制限はない。シアネート樹脂を使用する場合には、コバルト、亜鉛、銅等の金属塩や金属錯体を触媒とし、アルキルフェノール、ビスフェノール化合物、フェノールノボラッ

ク等のフェノール系化合物を助触媒とすることができる。

【0039】エポキシ樹脂は、分子内に少なくとも2個のエポキシ基を含むもので、硬化性や硬化物特性の点からフェノールのグリシジルエーテル型のエポキシ樹脂が好ましい。このような樹脂としては、ビスフェノールA型のグリシジルエーテル、ビスフェノールAD型のグリシジルエーテル、ビスフェノールS型のグリシジルエーテル、ビスフェノールF型のグリシジルエーテル、水添加ビスフェノールA型のグリシジルエーテル、エチレンオキシド付加体ビスフェノールA型のグリシジルエーテル、プロピレンオキシド付加体ビスフェノールA型のグリシジルエーテル、フェノールノボラック樹脂のグリシジルエーテル、クレゾールノボラック樹脂のグリシジルエーテル、ビスフェノールAノボラック樹脂のグリシジルエーテル、ナフタレン樹脂のグリシジルエーテル、3官能型のグリシジルエーテル、4官能型のグリシジルエーテル、ジシクロペンタジェンフェノール樹脂のグリシジルエーテル、ダイマー酸のグリシジルエステル、3官能型のグリシジリアミン、4官能型のグリシジリアミン、ナフタレン樹脂のグリシジリアミン等が挙げられる。これらを2種以上用いてもよい。

【0040】エポキシ樹脂硬化剤としては、特に制限されるものではない。例えば、前記のフェノール系化合物、脂肪族アミン、脂環族アミン、芳香族ポリアミン、ポリアミド、脂肪族酸無水物、脂環族酸無水物、芳香族酸無水物、ジシアンジアミド、有機酸ジヒドラジド、三フッ化ホウ素アミン錯体、イミダゾール類、第3級アミン等が挙げられるが、分子中に少なくとも2個のフェノール性水酸基を有するフェノール系化合物が好ましい。このようなものとしては、フェノールノボラック樹脂、クレゾールノボラック樹脂、トーチルフェノールノボラック樹脂、ジシクロペンタジェンクレゾールノボラック樹脂、ジシクロペンタジェンフェノールノボラック樹脂、キシリレン変性フェノールノボラック樹脂、ナフトールノボラック樹脂、トリスフェノールノボラック樹脂、テトラキスフェノールノボラック樹脂、ビスフェノールAノボラック樹脂、ポリ-p-ビニルフェノール樹脂、フェノールアラキル樹脂等が挙げられる。

【0041】シアネート樹脂としては、例えば、  
2,2'-ビス（4-シアネートフェニル）イソプロピリデン  
1,1'-ビス（4-シアネートフェニル）エタン  
ビス（4-シアネート-3,5-ジメチルフェニル）メタン  
1,3-ビス（4-シアネートフェニル-1-（1-メチルエチリデン））ベンゼン  
シアネートフェノール-ジシクロペンタジエンアダクト  
シアネートフェノールノボラック  
ビス（4-シアネートフェニル）チオエーテル  
ビス（4-シアネートフェニル）エーテル



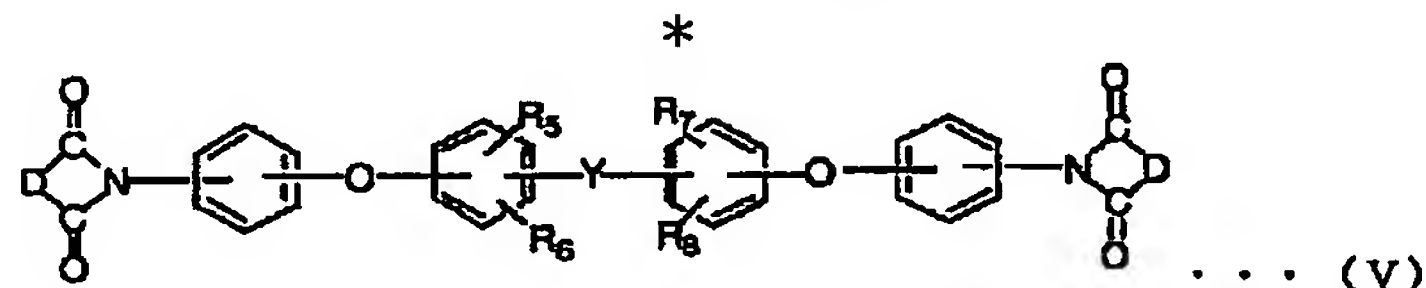
レゾルシノールジシアネート

1,1,1-トリス (4-シアネートフェニル) エタン

2-フェニル-2- (4-シアネートフェニル) イソプロピリ  
デン等があり、これらを2種以上用いてもよい。

【0042】ビスマレイミド基を有する化合物 (ビスマ  
レイミド樹脂) としては、オルトビスマレイミドベンゼ  
ン、メタビスマレイミドベンゼン、パラビスマレイミド  
ベンゼン、1, 4-ビス (p-マレイミドクミル) ベン  
ゼン、1, 4-ビス (m-マレイミドクミル) ベンゼン  
のほか、次式 (IV) ~ (VII) で表されるイミド化合物  
等がある。

【化10】

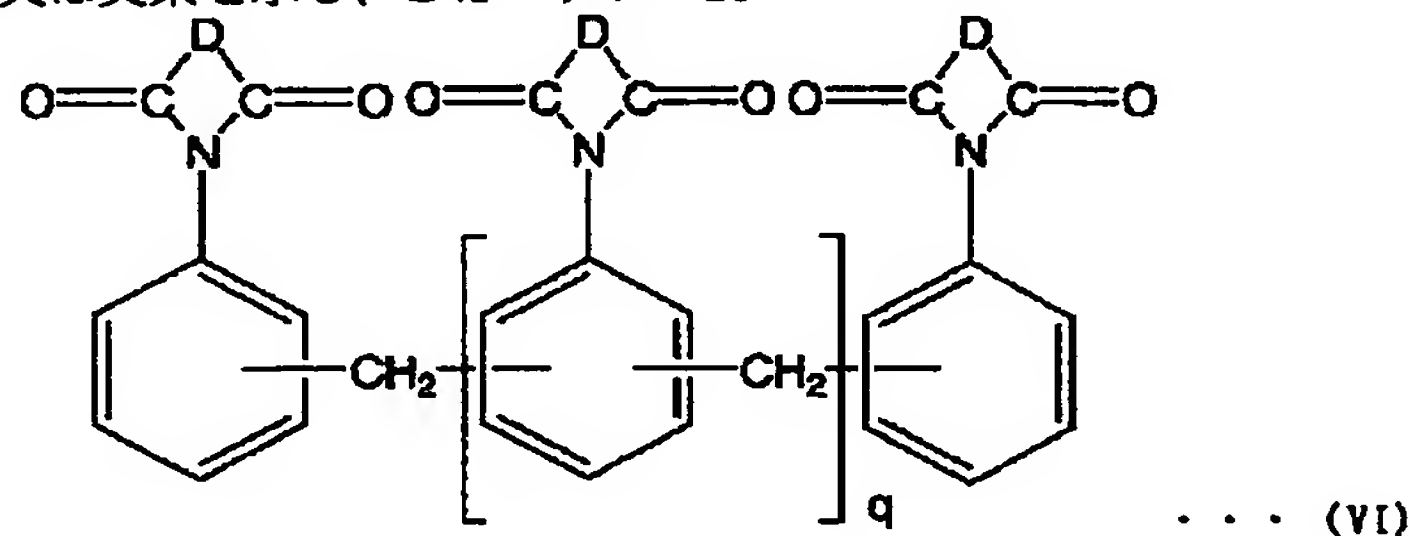


(式中、YはO、CH<sub>2</sub>、CF<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub>、S、CO、C  
(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>又はC(CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub>を示し、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>及  
びR<sub>8</sub>はそれぞれ独立に水素、低級アルキル基、低級ア  
ルコキシ基、フッ素、塩素又は臭素を示し、Dはエチレン性不飽和二重結合を有するジカルボン酸残基を示す。)

(式中、XはO、CH<sub>2</sub>、CF<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub>、S、CO、C  
(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>又はC(CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub>を示し、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>及  
びR<sub>4</sub>はそれぞれ独立に水素、低級アルキル基、低級ア  
ルコキシ基、フッ素、塩素又は臭素を示し、Dはエチレン性不飽和二重結合を有するジカルボン酸残基を示す。)

【化11】

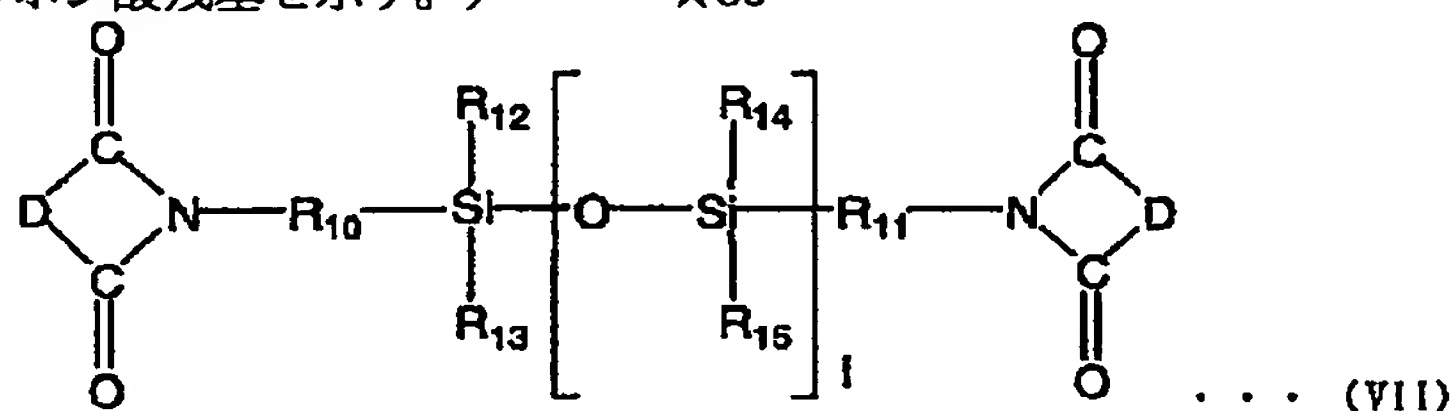
【化12】



(式中、qは0~4の整数を示し、Dはエチレン性不飽  
和二重結合を有するジカルボン酸残基を示す。)

★【化13】

★30



(式中、R<sub>10</sub> 及びR<sub>11</sub> はそれぞれ二価の炭化水素基、R  
12、R<sub>13</sub>、R<sub>14</sub> 及びR<sub>15</sub> はそれぞれ一価の炭化水素基を示  
し、Dはエチレン性不飽和二重結合を有するジカルボン  
酸残基を示し、1は1以上の整数を表す。)

【0043】式 (IV) のイミド化合物としては、例え  
ば、4, 4-ビスマレイミドジフェニルエーテル、4,  
4-ビスマレイミドジフェニルメタン、4, 4-ビスマ  
レイミド-3, 3'-ジメチルジフェニルメタン、  
4, 4-ビスマレイミドジフェニルスルホン、4, 4-  
ビスマレイミドジフェニルスルフィド、4, 4-ビスマ  
レイミドジフェニルケトン、2, 2'-ビス (4-マレ  
イミドフェニル) プロパン、3, 4-ビスマレイミドジ  
フェニルフルオロメタン、1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘ  
キサフルオロ-2, 2-ビス (4-マレイミドフェニ

ル) プロパン等がある。

【0044】式 (V) のイミド化合物としては、例え  
ば、ビス (4- (4-マレイミドフェノキシ) フェニ  
ル) エーテル、ビス (4- (4-マレイミドフェノキ  
シ) フェニル) メタン、ビス (4- (4-マレイミドフ  
ェノキシ) フェニル) フルオロメタン、ビス (4- (4  
-マレイミドフェノキシ) フェニル) スルホン、ビス  
(4- (3-マレイミドフェノキシ) フェニル) スルホ  
ン、ビス (4- (4-マレイミドフェノキシ) フェニ  
ル) スルフィド、ビス (4- (4-マレイミドフェノキ  
シ) フェニル) ケトン、1, 2-ビス (4- (4-マレ  
イミドフェノキシ) フェニル) プロパン、1, 1, 1,  
3, 3, 3-ヘキサフルオロ-2, 2-ビス (4- (4  
-マレイミドフェノキシ) フェニル) プロパン等が挙げ

られる。

【0045】これらイミド化合物の硬化を促進するため、ラジカル重合剤を使用してもよい。ラジカル重合剤としては、アセチルシクロヘキシルスルホニルパーオキサイド、イソブチリルパーオキサイド、ベンゾイルパーオキサイド、オクタノイルパーオキサイド、アセチルパーオキサイド、ジクミルパーオキサイド、クメンハイドロパーオキサイド、アゾビスイソブチロニトリル等がある。このとき、ラジカル重合剤の使用量は、ビスマレイミド樹脂100重量部に対して概ね0.01～1.0重量部が好ましい。

【0046】本発明のフィルム状ダイボンディング材に含まれる熱硬化性樹脂の含量は、熱可塑性樹脂100重量部に対して、好ましくは0.1～200重量部、より好ましくは0.1～100重量部とする。200重量部を超えるとフィルム形成性が悪くなる。

【0047】また、本発明の接着剤組成物は、シランカップリング剤を含有してもよい。本発明のフィルム状ダイボンディング材に含まれるシランカップリング剤としては、例えば、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリス(2-メトキシエトキシ)シラン、N-(2-アミノエチル)3-アミノプロピルメチルジメトキシシラン、N-(2-アミノエチル)3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-アミノプロピルトリエトキシシラン、3-アミノプロピルトリメトキシシラン、3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン、2-(3,4-エポキシシクロヘキシル)エチルトリメトキシシラン、3-イソシアネートプロピルトリエトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、3-メルカプトプロピルトリメトキシシラン、3-ウレイドプロピルトリエトキシシラン、N-(1,3-ジメチルブチリデン)-3-(トリエトキシシリル)-1-プロパンアミン、N,N'-(ビス(3-(トリメトキシシリル)プロピル)エチレンジアミン、ポリオキシエチレンプロピルトリアルコキシシラン、ポリエトキシジメチルシロキサン等があり、これら2種以上を使用してもよい。

【0048】上記のカップリング剤の含量は、熱可塑性樹脂100重量部に対して、0.01～50重量部が好ましく、より好ましくは0.05重量部から20重量部である。50重量部を超えると保存安定性が悪くなる。

【0049】本発明のダイボンディング材には、接着性を損なわない範囲でフィラーを配合してもよい。このようなフィラーとしては、銀粉、金粉、銅粉等の金属フィラー、シリカ、アルミナ、窒化ホウ素、チタニア、ガラス、酸化鉄、セラミック等の無機フィラー、カーボン、ゴム系の有機フィラー等がある。フィラーのうち、前記金属フィラーは、ダイボンディング材に導電性又はチキソ性を付与する目的で添加され、無機フィラーは、ダイ

ボンディング材に低熱膨張性、低吸湿性を付与する目的で添加され、有機フィラーはダイボンディング材に靱性を付与する目的で添加される。これら金属フィラー、無機フィラー又は有機フィラーはそれぞれ2種以上を用いることもできる。フィラーを用いた場合の混合・混練は、通常の攪拌機、らいかい機、三本ロール、ボールミル等の分散機を適宜、組み合わせて行うことができる。

【0050】フィラーを含有させる場合、フィラーの量は、熱可塑性樹脂100重量部に対し、0～8000重量部、好ましくは0～4000重量部とする。8000重量部を超えると接着性が低下する。

【0051】本発明のダイボンディング材は、熱可塑性樹脂と、熱硬化性樹脂と、好ましくはカップリング剤及び/又はフィラーとを有機溶媒中で混合してワニスとし、基材上に前記ワニスの層を形成させ、加熱乾燥し、基材を除去してフィルム状の形状で得られる。

【0052】上記フィルム状ダイボンディング材の製造の際に用いる有機溶媒は、材料である熱可塑性樹脂等を均一に溶解、混練又は分散できるものであれば制限はなく、例えば、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、N-メチルピロリドン、ジメチルスルホキシド、ジエチレングリコールジメチルエーテル、トルエン、ベンゼン、キシレン、メチルエチルケトン、テトラヒドロフラン、エチルセロソルブ、エチルセロソルブアセテート、ブチルセロソルブ、ジオキサン、シクロヘキサノン、酢酸エチル等が挙げられる。

【0053】加熱乾燥は、使用した溶媒が十分に揮散する条件、詳しくは、200℃×2時間加熱前後の重量減少率(残存揮発分)が2重量%以下となる条件、すなわち、おおむね60℃～200℃の範囲で、0.1～90分間加熱して行う。その後、フィルム状ダイボンディング材は室温下で基材から剥がして使用する、あるいは、基材付きのまま使用することもできる。

【0054】基材は、上記のフィルム状ダイボンディング材製造時の加熱・乾燥条件に耐えるものであれば特に限定するものではない。例えば、ポリエステルフィルム、ポリプロピレンフィルム、ポリエチレンテレフタレートフィルム、ポリイミドフィルム、ポリエーテルイミドフィルム、ポリエーテルナフタレートフィルム、メチルペンテンフィルム等がある。これらのフィルムは2種以上組み合わせて多層フィルムとしてもよい。また、これらのフィルムは、シリコーン系やシリカ系の離型剤で処理されたものであってもよい。

【0055】得られたフィルム状ダイボンディング材を、IC、LSI等の半導体素子と、支持部材との接着に用いて、本発明の半導体装置が得られる。例えば、前記したような半導体素子と支持部材との間に本発明のダイボンディング材を挟み、加熱圧着して、両者を接着させる。加熱圧着は、通常、100～300℃、0.1～300秒間、0.005～2MPaであるのが好まし

い。その後、ワイヤボンディング工程、必要に応じて封止材による半導体素子の封止工程を経て、半導体装置とされる。支持部材としては、42アロイリードフレーム、銅リードフレーム等のリードフレーム、ポリイミド樹脂、エポキシ樹脂等のプラスチックフィルム、ガラス不織布等基材にポリイミド樹脂、エポキシ樹脂等のプラスチックを含浸・硬化させたもの、アルミナ等のセラミックス等が挙げられる。

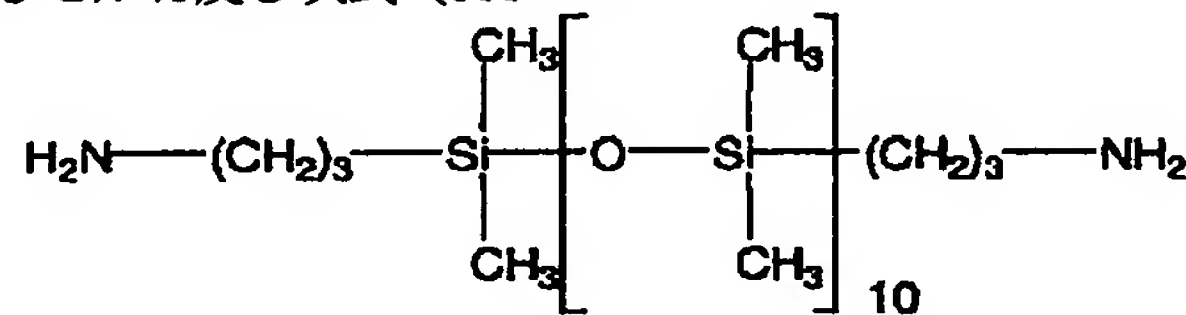
【0056】

【実施例】以下、実施例および比較例を挙げて本発明を説明する。



・・・(VIIID)

ポリイミドB：ビスフェノールAビストリメリテート二無水物：100モル%と2,2-ビス(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)プロパン：20モル%及び次式(III-※



・・・(III-a)

ポリイミドC：1,10-(デカメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)：100モル%と2,2-ビス(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)プロパン：100モル%とから合成した。

ポリイミドD：1,2-(エチレン)ビス(トリメリテート二無水物)：100モル%と4,4'-ジアミノジフェニルメタン：100モル%とから合成した。

【0057】なお、表1～2において、種々の記号は下記のものを意味する。

ESC195：住友化学、クレゾールノボラック型エポキシ樹脂(エポキシ当量200)

YH-434L：東都化成、4官能グリシジルアミン型エポキシ樹脂(エポキシ当量116)

BE0-60E：新日本理化学、エチレンオキシド6モル付加体ビスフェノールA型エポキシ樹脂(エポキシ当量373)

L-10：旭チバ、ビスフェノールF型シアネート樹脂

XU-366：旭チバ、フェニル-1-(1-メチルエチリデン)ベンゼン型シアネート樹脂

※(実施例1～4、比較例1～3)下記A～Dのポリイミドを用い、表1～2の配合表に示す通り、No.1～No.7のワニス(No.1～4：本発明の実施例1～4に関するもの、No.5～7：比較例1～3に関するもの)を調合した。

ポリイミドA：1,10-(デカメチレン)ビス(トリメリテート二無水物)：100モル%と2,2-ビス(4-(4-アミノフェノキシ)フェニル)プロパン：50モル%及び次式(VIII)で表されるジアミン：50モル%とから合成した。

【化14】

※a)で表されるジアミン：80モル%とから合成した。

【化15】

H-1：明和化成、フェノールノボラック(OH当量106)

TrisP-PA：本州化学、トリスフェノールノボラック(OH当量140)

XL-225：三井東圧化学キシリレン変性フェノールノボラック(OH当量175)

A-1310：日本ユニカー、3-イソシアネートプロピルトリエトキシシラン

A-189：日本ユニカー、3-メルカプトプロピルトリエトキシシラン

A-187：日本ユニカー、3-グリシドキシプロピルトリエトキシシラン

DMAc：ジメチルアセトアミド

DMF：ジメチルホルムアミド

NMP：N-メチルピロリドン

【0058】

【表1】



成分	ワニス番号			
	No. 1	No. 2	No. 3	No. 4
熱可塑性樹脂	ポリイミド A	ポリイミド A	ポリイミド B	ポリイミド B
Tg	65℃	65℃	80℃	80℃
重量部	100	100	100	100
熱硬化性樹脂	ESCK195	YH-434L	XC-366	L-10
重量部	20	40	30	20
硬化剤	H-1	TrisP-PA	—	—
重量部	17.5	48.3	—	—
硬化促進剤	ZMA-08	2P4MHZ	ナフテン酸 Cu/ ノニルフェノー ル(0.1/0.8)	ナフテン酸 Mn/ ノニルフェノー ル(0.15/1.0)
重量部	0.2	0.15		
シランカップリ ング剤	A-187	A-1310	無	A-189
重量部	5	15		1
フィラー	アルミナ	無	シリカ	TCG-1
重量部	50		100	50
溶媒	DMF	NMP	NMP	DMAc
重量部	500	350	450	500
弾性率	接合前 ≥250℃	<0.1	<0.1	<0.1
率	封止後			
(MPa) 250℃	5	8	3	6

【0059】

【表2】

成分	ワニス番号		
	No. 5	No. 6	No. 7
熱可塑性樹脂	ポリイミド A	ポリイミド C	ポリイミド D
T <sub>g</sub>	65℃	120℃	200℃
重量部	100	100	100
熱硬化性樹脂	BEO-60E	無	無
重量部	50		
硬化剤	XL-225	無	無
重量部	23.5		
硬化促進剤	2P4MHZ	無	無
重量部	0.1		
シランカップリ			
ング剤	無	無	無
重量部			
フィラー	銀粉	窒化ホウ素	無
重量部	50	120	
溶媒	NMP	DMAc	DMF
重量部	400	500	300
弾 接着前	<0.1	<0.1	1
性 ≥250℃			
率 封止後	<0.5	<0.5	1
(MPa) 250℃			

【0060】このワニスを30～50 μmの厚さに基材（ポリプロピレンフィルム）上に塗布し、80℃で10分、続いて150℃で30分加熱し、その後、室温で基

材から剥がして、フィルム状のダイボンディング材（以下、接着フィルムという）を得た。

【0061】（評価試験）実施例1～4、比較例1～3で得られたフィルム状の接着フィルムについて、ピール\*

\* 接着力を測定し、また、実施例1～4、比較例1～3で得られた接着フィルムを用いて、銅リードフレームにシリコンチップを接合させたときのチップ反りを測定した。測定結果を表3および表4に示す。

【0062】

【表3】

項目			実施例の番号			
			1	2	3	4
ピール強度 (kgf/chip)	245℃	180℃接着	2.8	2.5	1.9	2.5
		250℃接着	2.7	2.6	1.7	2.3
	275℃	180℃接着	2.2	1.9	1.5	2.0
		250℃接着	2.0	2.2	1.8	2.2
チップ反り (μm)			22	15	26	27

【0063】

【表4】

項目			比較例の番号		
			1	2	3
ピール強度 (kgf/chip)	245℃	180℃ 接着	0.8	0.3	貼り付かず
		250℃ 接着	1.0	0.5	貼り付かず
	275℃	180℃ 接着	0.4	0.1	貼り付かず
		250℃ 接着	0.5	0.1	貼り付かず
チップ反り (μm)			20	58	—

【0064】なお、弾性率、ピール接着力及びチップ反りの測定法は以下の通りである。

＜フィルム弾性率測定法＞レオメトリックス製の粘弾性アナライザーRSA-2を用いて、昇温速度5℃/min、周波数1Hzで、動的粘弾性を測定し、250℃における貯蔵弾性率E'を弾性率とした。

＜ピール接着力の測定法＞接着フィルムを5mm×5mmの大きさに切断し、これを5×5mmのシリコンチップと銅リードフレームのダイパッドとの間に挟み、1000gの荷重をかけて、180℃又は250℃で5秒間圧着させたのち、180℃で、1時間加熱して接着フィルムを硬化させた。245℃又は275℃、20秒加熱時のシリコンチップの引き剥がし強さをプッシュプルゲージで測定した。

＜チップ反りの測定法＞接着フィルムを10mm×10mm

の大きさに切断し、これを銅リードフレームのダイパッドと10mm×10mmの大きさのシリコンチップとの間に挟み、1000gの荷重をかけて、250℃、20秒間圧着させた後、室温に戻し、これについて表面粗さ計を用い、チップ表面で対角線方向に10mmスキャンし、ベースラインからの最大高さ(μm)を求めて、チップ反りとした。

【0065】

【発明の効果】本発明のフィルム状ダイボンディング材は、半導体素子等の電子部品とリードフレームや絶縁性支持基板等の支持部材の接着材料として、良好な熱時接着力及び実装時の高温半田付け熱履歴に耐える優れた信頼性を有し、かつ、低応力性、低温接着性にも優れる。従って、銅リードフレーム及び絶縁性支持基板のダイボンド材として好適に使用できる。

10

20



## フロントページの続き

F ターム(参考) 4J004 AA11 AA12 AA13 AA14 AA15  
AA16 AA17 AA18 AA19 AB05  
BA02 FA05  
4J040 DK021 DK022 DL031 DL032  
EB011 EB012 EB021 EB022  
EB081 EB082 EB091 EB092  
EC001 EC002 ED021 ED022  
ED111 ED112 EE061 EE062  
EF001 EF002 EH031 EH032  
JA09 KA16 KA42 LA02 LA06  
NA20 PA23 PA30  
4J043 PA01 PA04 PC136 QB15  
QB26 RA34 RA35 SA06 SB02  
TA22 TB02 UA042 UA052  
UA121 UA122 UA131 UA132  
UA141 UA151 UA152 UA252  
UA262 UA332 UA622 UA712  
UA761 UA762 UB011 UB012  
UB021 UB022 UB051 UB061  
UB062 UB121 UB122 UB131  
UB132 UB151 UB152 UB172  
UB281 UB282 UB301 UB312  
UB321 UB331 UB352 XA13  
YA05 ZA12 ZB01  
5F047 BA33 BA51 BA54 BB03 BB05